

Contrôle des connaissances de chimie organique générale

(4 points)

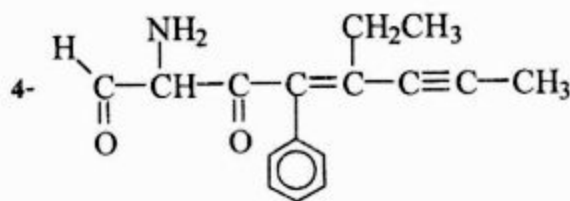
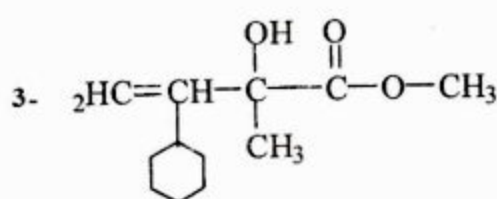
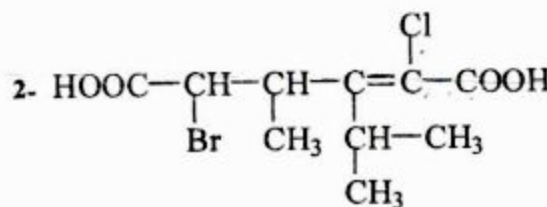
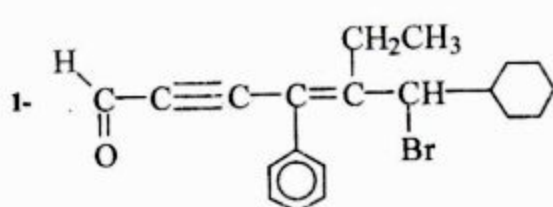
I - L'analyse élémentaire d'un composé organique A formé de carbone, hydrogène, oxygène et azote a donné les résultats suivants : %C = 59.10 ; %H = 4.92 ; %N = 22.91

Déterminer la formule brute exacte de A sachant que sa masse molaire $M_A = 120 \text{ g.mol}^{-1}$

On donne : $M_H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_N = 14 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

(6 points)

II- Nommer les composés ci-dessous selon les règles de la nomenclature systématique :



(10 points)

III- On considère la molécule organique : **Acide 2-amino-3-hydroxypent-4-énoïque**

- 1) Est-ce que ce composé est optiquement actif? Justifier pourquoi et donner, éventuellement, le nombre de stéréoisomères possibles.
- 2) Représenter dans l'espace (projective) et en projection de FISCHER les différents isomères optiques de cet acide
- 3) Etablir les relations d'isomérisation entre les différents stéréoisomères.



ETU UP.com

Programmmation
Cours
Electricité
Physique
Résumés
Analyse
Livres
Exercices
Contrôles Continus
Langues
Thermodynamique
Multimedia
Divers
Economie
Travaux Dirigés
Chimie Organique
Informatique
Optique
Chimie
Algèbre
Corrigés
Mathématiques
Mécanique
Travaux Pratiques
Droit

et encore plus..